

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2000-256812

(43)Date of publication of application : 19.09.2000

(51)Int.Cl.

C22C 45/02
H01F 1/153

(21)Application number : 11-060912

(71)Applicant : ALPS ELECTRIC CO LTD

(22)Date of filing : 08.03.1999

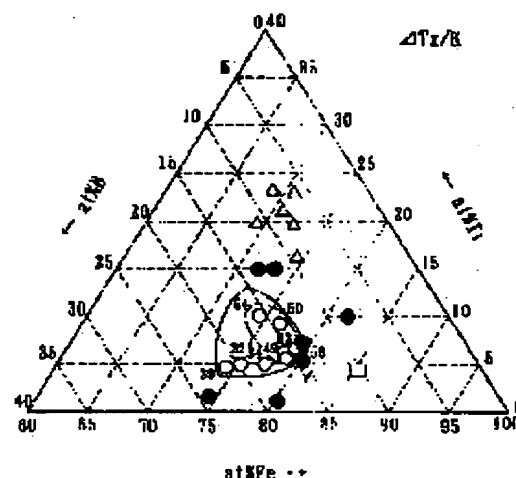
(72)Inventor : FUKUMURA HIROAKI
MIZUSHIMA TAKAO
MAKINO TERUHIRO

(54) SOFT MAGNETIC METALLIC GLASS ALLOY

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To impart ferromagnetism at room temp., high magnetic permeability and excellent magnetization value by preparing a metallic glass alloy composed of specified ratios of Fe, Ti, B, or the like, and in which the temp. interval in a supercooling soln. is controlled to the value equal or above a specified one.

SOLUTION: A soft magnetic metallic glass alloy expressed by the compositional formula of $\text{Fe}_{100-x-y}\text{M}_x\text{B}_y$ (M denotes one or \geq two kinds of elements among Zr, Nb, Ta, Hf, Mo, Ti, V and Cr, and, as to (x) and (y), by atomic %, $3 \leq x \leq 14$, and $9 \leq y \leq 22$ are satisfied), and in which the temp. interval in a supercooling soln. expressed by the formula of $\Delta T_x = T_x - T_g$ (T_x denotes the crystallization starting temp., and T_g denotes the glass transition temp.) is controlled to ≥ 20 K is produced. Moreover, this metallic glass alloy material can be obtd. by mixing each elemental simple substance powder so as to control to the above compositional range, melting this mixed powder in an inert gas atmosphere of Ar, or the like, by a melting device such as a crucible to form into molten metal having a prescribed compsn. and executing rapid cooling by using a single roll method to form into a thin strip.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

17.10.2002

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the
examiner's decision of rejection or application
converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of
rejection][Date of requesting appeal against examiner's decision
of rejection]

▼[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号
特開2000-256812
(P2000-256812A)

(43) 公開日 平成12年9月19日 (2000.9.19)

(51) IntCl. ⁷	識別記号	F I	テームコード (参考)
C 2 2 C 45/02		C 2 2 C 45/02	A 5 E 0 4 1
H 0 1 F 1/153		H 0 1 F 1/14	C

審査請求 未請求 請求項の数 3 O L (全 8 頁)

(21) 出願番号 特願平11-60912
(22) 出願日 平成11年3月8日 (1999.3.8)

(71) 出願人 000010098
アルプス電気株式会社
東京都大田区雪谷大塚町1番7号
(72) 発明者 福村 弘明
東京都大田区雪谷大塚町1番7号 アルプス電気株式会社内
(72) 発明者 水嶋 隆夫
東京都大田区雪谷大塚町1番7号 アルプス電気株式会社内
(74) 代理人 100064908
弁理士 志賀 正武 (外8名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 軟磁性金属ガラス合金

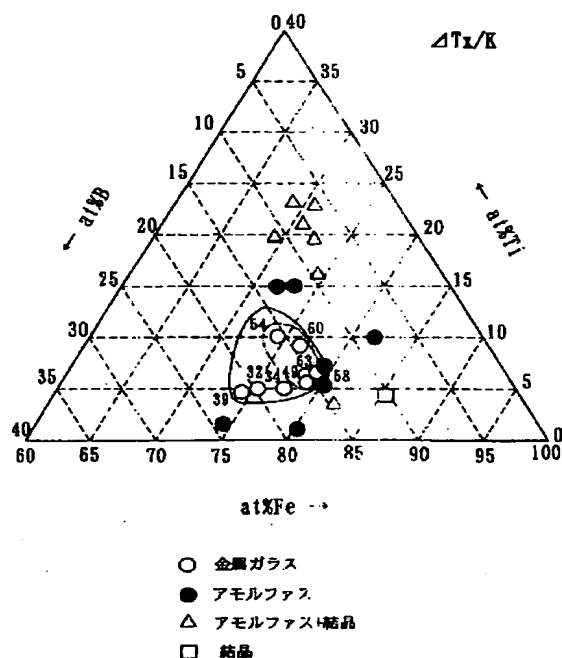
(57) 【要約】

【課題】 本発明は過冷却液体の温度間隔が極めて広く、室温で軟磁性を有し、従来の液体急冷法で得られるアモルファス合金薄帯よりも厚く製造できる可能性を有する3元系を主体とする軟磁性金属ガラス合金の提供を目的とする。

【解決手段】 本発明は、下記組成式で表され、 $\Delta T_x = T_x - T_g$ (ただし T_x は、結晶化開始温度、 T_g はガラス遷移温度を示す。) の式で表される過冷却液体の温度間隔 ΔT_x が20 K以上を有するものである。

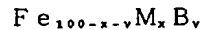
$Fe_{100-x-y}M_xB_y$

ただしMは、Zr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、V、Cr、Wのうちの1種又は2種以上の元素であり、 x 及び y は、原子%で $3 \leq x \leq 14$ 、 $9 \leq y \leq 22$ の範囲である。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記組成式で表され、 $\Delta T_x = T_x - T_g$ (ただし T_x は、結晶化開始温度、 T_g はガラス遷移温度を示す。) の式で表される過冷却液体の温度間隔 ΔT_x が20 K以上を有する軟磁性金属ガラス合金。



ただしMは、Zr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、V、Cr、Wのうちの1種又は2種以上の元素であり、 x 及び y は、原子%で $3 \leq x \leq 14$ 、 $9 \leq y \leq 22$ の範囲である。

【請求項2】 前記 ΔT_x が40 K以上であり、 x 及び y は、原子%で $5 \leq x \leq 10$ 、 $12 \leq y \leq 18$ の範囲であることを特徴とする請求項1に記載の軟磁性金属ガラス合金。

【請求項3】 前記組成式のM元素がTiであり、飽和磁束密度0.7 T以上であり、透磁率が13000以上であることを特徴とする請求項1または2に記載の軟磁性金属ガラス合金。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、3元系を主体とした軟磁性金属ガラス合金に関するもので、広い過冷却液体を有し、優れた軟磁気特性を有するものに関する。

【0002】

【従来の技術】従来から多元合金のある種のものは、結晶化の前の過冷却液体の状態においてある広い温度領域を有し、これらは、金属ガラス合金 (glassy alloy) を構成するものとして知られている。そして、この種の金属ガラス合金は、従来公知の液体急冷法で製造したアモルファス合金の薄帯に比べてはるかに厚いバルク状のアモルファス合金となることも知られている。

【0003】従来、アモルファス合金の薄帯而言え、1960年代において最初に製造されたFe-P-C系のアモルファス合金、1970年代において製造された (Fe, Co, Ni)-P-B系、(Fe, Co, Ni)-Si-B系合金、1980年代において製造された (Fe, Co, Ni)-M (Zr, Hf, Nb) 系合金、(Fe, Co, Ni)-M (Zr, Hf, Nb)-B系合金が知られているが、これらは、いずれも、 10^3 K/sレベルの冷却速度で急冷して製造する必要があり、製造されたものの厚さは50 μ m以下の薄帯であった。また、金属ガラス合金では、厚さ数mmのものが得られ、このような種類の金属ガラス合金として、1988年~1991年にかけて、Ln-Al-TM、Mg-Ln-TM、Zr-Al-TM (ただし、Lnは希土類元素、TMは遷移金属を示す。) 系等の組成のものが発見されている。

【0004】

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、従来知られているこれらの金属ガラス合金は、いずれも、室温において磁性を持つことはなく、この点において磁性材

料として見た場合に工業的には大きな制約があった。従って、従来より室温で磁性を有し、厚いバルク状のものを得ることができる可能性を有する金属ガラス合金の研究開発が進められている。

【0005】ここで各種の組成の合金において、過冷却液体状態を示すとしても、これらの過冷却液体の温度間隔 ΔT_x 、即ち、結晶化開始温度 (T_x) とガラス遷移温度 (T_g) との差、即ち、($T_x - T_g$) の値は一般に小さく、現実的には、金属ガラス形成能に乏しく、実用性のないものであることを考慮すると、前記の通りの広い過冷却液体の温度領域を持ち、冷却によって金属ガラスを構成することのできる合金の存在は、従来公知のアモルファス合金の薄帯としての厚さの制約を克服可能なことから、冶金学的には大いに注目されるものである。しかし、工業材料として発展できるか否かは、室温で強磁性を示す金属ガラス合金の発見が鍵となっている。

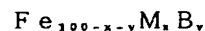
【0006】ここで最近に至り、5元系あるいは6元系の合金において磁性を有する金属ガラス合金の存在が報告されるようになってきた。

【0007】本願発明者らは、これら5元系あるいは6元系の組成系において広い過冷却液体領域を有し、強磁性を発現する理由として、原子半径の異なる多くの元素からなる多元系合金とすることで、原子間の結び付きを高め、 ΔT_x を出すとともに、添加成分の調整により過冷却液体領域を広げることができるものと推定しており、このような背景から本願発明者らは多元系の組成を中心として材料開発を進めてきた。また、組成系として3元系程度で金属ガラス合金を製造できるならば、より好ましいと考えられるが、3元系の金属ガラス合金で磁性を発現するものは知られていない。

【0008】本発明は前記事情に鑑みてなされたものであり、過冷却液体の温度間隔が極めて広く、室温で強磁性を有し、従来の液体急冷法で得られるアモルファス合金薄帯よりも厚く製造できる可能性を有する3元系を主体とする軟磁性金属ガラス合金を提供することを目的とする。

【0009】

【課題を解決するための手段】本発明に係る軟磁性金属ガラス合金は、下記組成式で表され、 $\Delta T_x = T_x - T_g$ (ただし T_x は、結晶化開始温度、 T_g はガラス遷移温度を示す。) の式で表される過冷却液体の温度間隔 ΔT_x が20 K以上を有する。



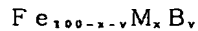
ただしMは、Zr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、V、Cr、Wのうちの1種又は2種以上の元素であり、 x 及び y は、原子%で $3 \leq x \leq 14$ 、 $9 \leq y \leq 22$ の範囲である。この組成系において室温で強磁性を示し過冷却領域の温度間隔 ΔT_x の広い金属ガラス合金が得られる。この金属ガラス合金は3元系を主体とし、構成元素数を少なくできるので製造が容易であるとともに、高い比抵

抗を有する。

【0010】前記本発明組成において、前記 ΔT_x が40 K以上であり、 x 及び y は、原子%で $5 \leq x \leq 10$ 、 $12 \leq y \leq 18$ の範囲であることが好ましい。本発明は、前記組成式のM元素がTiであり、飽和磁束密度が0.7 T以上であり、透磁率が13000以上であることを特徴とする。

【0011】

【発明の実施の形態】以下、図面を参照して本発明の実施の形態について説明する。本発明に係る軟磁性金属ガラス合金は、Feを主成分とし、これにZr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、V、Cr、Wのうちの1種又は2種以上と、Bを所定量添加した成分系で実現される。本発明に係る軟磁性金属ガラス合金は、一般式において、



で表記することができ、この一般式において、3原子% $\leq x \leq 14$ 原子%、9原子% $\leq y \leq 23$ 原子%なる関係が好ましく、MはZr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、Vのうちの1種又は2種以上からなる元素である。更に前記の成分系において、 $\Delta T_x = T_x - T_q$ (ただし T_x は結晶化開始温度、 T_q はガラス遷移温度を示す。) の式で表される過冷却液体の温度間隔 ΔT_x が20 K以上である。前記の組成系において、Tiを含む組成系で ΔT_x が20 K以上であることが好ましい。また、前記の組成系において ΔT_x が60 K以上であることがより好ましい。

【0012】「組成限定理由」本発明組成系において主成分であるFeは磁性を担う元素であり、高い飽和磁束密度と優れた軟磁気特性を得るために重要である。また、Feを多く含む成分系において ΔT_x が大きくなり易く、Feを多く含む成分系において元素MとBの含有量を適正な値とすることで、 ΔT_x の値を60 K以上にすることができる。

【0013】MはZr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、V、Cr、Wのうちの1種又は2種以上からなる元素である。これらはアモルファスを生成させるために有効な元素であり、元素Mのうち、特にTiが有効である。

【0014】Bは、高いアモルファス形成能があり、本発明では9原子%以上、23原子%以下の範囲で添加する。この範囲を外れてBが9原子%未満であると、 ΔT_x が消滅するために好ましくなく、22原子%よりも大きくなるとアモルファスが形成できなくなるために好ましくない。

【0015】前記 $Fe_{100-x-y}M_xB_y$ なる組成式において、元素Mの組成比を示す x が5原子% $\leq x \leq 11$ 原子%の範囲、Bの組成比を示す y が14原子% $\leq y \leq 22$ 原子%の範囲であることが先の組成範囲より好ましく、更には、元素Mの組成比を示す x が5原子% $\leq x \leq 10$ 原

子%の範囲、Bの組成比を示す y が14原子% $\leq y \leq 18$ 原子%の範囲であることがより好ましい。なお、これらの組成範囲の中でも、 ΔT_x を60 K以上とするためには、元素MをTiとして、5原子% $\leq Ti \leq 11$ 原子%、14原子% $\leq B \leq 17$ 原子%の範囲とすることが好ましい。

【0016】前記組成系の軟磁性金属ガラス合金材を製造するには、例えば、各成分の元素単体粉末を用意し、前記組成範囲になるようにこれらの元素単体粉末を混合し、次いでこの混合粉末をArガス等の不活性ガス雰囲気中において、るつば等の溶解装置で溶解して所定組成の合金溶湯を得る。次にこの合金溶湯を単ロール法を用いて急冷することで、軟磁性金属ガラス合金薄帯を得ることができる。単ロール法とは、回転している金属ロールに溶湯を吹き付けて急冷し、溶湯を冷却した薄帯状の金属ガラスを得る方法である。なおここで、金属ガラス合金を製造する場合に用いる方法は単ロール法に限らず、双ロール法あるいはアモルファス合金を製造する場合に用いられている他の種々の方法で差し支えない。更に金属ガラス合金として薄帯以外の形状を得る場合にはアトマイズ法などの急冷粉末製造法、射出成形法などの方法でも差し支えない。

【0017】ここで従来からFe系の合金として、Fe-P-C系、Fe-P-B系、Fe-Ni-Si-B系等の組成のものがガラス遷移を起こすものとして知られているが、これらの合金の過冷却液体の温度間隔 ΔT_x はいずれも20 K以下と極めて小さく、実際的に金属ガラス合金として構成することはできない。これに対して、本発明方法で製造すべき軟磁性金属ガラス合金は、この過冷却液体の温度間隔 ΔT_x が、20 Kを超えて、30 K以上を確実に得られ、組成によっては40~63 Kという顕著な温度間隔を有し、これまでの知見から知られるFe基合金からは全く予期されないものである。しかも、軟磁性についても室温で優れた特性を有するこの系の軟磁性金属ガラス合金は、これまでの知見に見られない全く新規なもので、これまでアモルファス合金が薄帯としてしか実現できなかったのに対し、バルク状のものの製造を可能とし、速かに実用性に優れたものとなる。

【0018】以上のように得られた本発明組成系の金属ガラス合金は、過冷却液体の温度間隔 ΔT_x が20 Kを大きく超えて、組成によっては63 Kの極めて高い ΔT_x を示し、従来一般のアモルファス材料に比べて溶湯から急冷して製造する際の急冷条件を緩くできるので、薄帯であれば従来のアモルファス材料の薄帯よりも厚いものを得ることができ、急冷時の製造条件によっては数mmの厚さを有するバルク状のものを得ることができる可能性を有する。

【0019】また、本発明組成系の金属ガラス合金は、透磁率が極めて高く、実効透磁率において13000を超えるものを容易に得ることができ、組成に応じて29

000の極めて優れた実効透磁率を得ることができる。よって本発明組成系の金属ガラス合金を磁気ヘッドのコア材として適用することが可能であり、その場合に従来のアモルファス材料よりも厚いものを利用できるので従来の薄いアモルファス薄帯を積層して構成していたコア材よりも磁性材料の占積率を高めた好適なものを得ることができる。

【0020】次に、本発明組成系の金属ガラス合金は、組成によって $1.9 \sim 2.0 \times 10^{-8} \cdot \Omega \cdot m$ 程度の高い比抵抗を有するので、高周波用途に供した場合に渦電流損失を低減することが可能であり、磁気ヘッドやトランス等の高周波対応の磁気部品用として好適である。

【0021】

【実施例】種々の組成比のFe-Ti-B母合金をアーク炉で溶製した。溶製には小塊状の純鉄とTiとBを所定量秤量し、これらを溶解することで母合金を製造した。次に、この母合金をルツボで溶解し、アルゴンガス減圧雰囲気中において40m/sで回転しているロールにルツボ下端のノズルから射出圧力 $5.9 \times 10^4 Pa$ で回転中の金属ロールに吹き出して急冷する単ロール法を実施することにより、幅約1mm、厚さ約20 μm の金属ガラス合金薄帯の試料を製造した。得られた試料は、X線回折と示差走査熱量測定(DSC)により分析し、振動試料型磁力計(VSM)にて飽和磁化(σ_s)を測定し、直流B-Hループトレサにより保磁力(Hc)を測定し、インピーダンスアナライザにより実効透磁率(μ_e)をいずれも室温で測定した。また、磁歪(λ_s)は三端子容量法により測定した。

【0022】図1はFe_{77.7}、Ti_{1.7}、B_{1.6}なる組成の合金の ΔT_x を示す三角組成図である。図1において○印で示す試料が金属ガラス合金を示し、●印で示す試料がアモルファス合金を示し、△印で示す試料がアモルファスと結晶の混合組織の試料を示し、□印で示す試料が結晶質合金を示す。この図に示す結果から、Fe-Ti-B系の3元系合金において、3原子% $\leq Ti \leq 14$ 原子%、9原子% $\leq B \leq 22$ 原子%、70原子% $\leq Fe \leq 80$ 原子%の範囲とすると ΔT_x が発現する金属ガラスを得られ易いことがわかる。この範囲の中でも、5原子% $\leq Ti \leq 11$ 原子%の範囲、14原子% $\leq B \leq 22$ 原子%、72原子% $\leq Fe \leq 79$ 原子%の範囲で仕切られる実線の範囲で確実に ΔT_x が30Kを超える優れた金属ガラスを得ることができることが明らかである。また、図1に示す測定結果から、FeとTiとBの3元系において、アモルファスを生成する組成領域の内部に ΔT_x が発現して金属ガラスになる領域が存在することが明らかになった。更に、 ΔT_x として、40を超える値を得るためには、5原子% $\leq Ti \leq 11$ 原子%、14原子% $\leq B \leq 17$ 原子%、74原子% $\leq Fe \leq 79$ 原子%の範囲であることが好ましいことも明らかである。

【0023】図2はFe-Ti-B系の3元系合金におい

て、各組成合金の保磁力を測定した結果を示す三角組成図である。この図に示す結果から本発明組成範囲の試料はいずれも低い保磁力を有することが判明した。図3はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の磁化を測定した結果を示す三角組成図である。この図に示す結果から本発明組成範囲の試料はいずれも高い磁化を示すことが判明した。図4はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の実効透磁率を測定した結果を示す三角組成図である。この図に示す結果から本発明組成範囲の試料はいずれも高い実効透磁率を示すことが判明した。これらの試料の中でも特に高いものにおいては、他の組成系の金属ガラス合金と比較しても極めて高い29000、26000、24000の実効透磁率を示した。

【0024】図5はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金のキュリー温度を測定した結果を示す三角組成図、図6はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の融点を測定した結果を示す三角組成図、図7はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の結晶化開始温度を測定した結果を示す三角組成図である。更に図8はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金のガラス転移点を測定した結果を示す三角組成図、図9はFe-Ti-B系の3元系合金において、各組成合金の(ガラス転移点/融点)の値を示す三角組成図である。これらの各図に示す測定結果から、本願発明金属ガラス合金のキュリー温度と融点と結晶化開始温度とガラス転移点を知ることができる。

【0025】なお、各図に示す試料において、Fe_{77.7}、Ti_{1.7}、B_{1.6}の組成の試料は $\Delta T_x = 63 K$ を示し、Fe_{74.3}、Ti_{1.9}、B_{2.0}の組成の試料は $T_g/T_m = 0.58$ 、 $T_m = 1492 K$ を示し、Fe_{77.7}、Ti_{1.7}、B_{1.6}の組成の試料は実効透磁率 $\mu_e = 29000$ を示し、Fe_{74.3}、Ti_{1.9}、B_{2.0}の組成の試料は $B_s = 1.21 T$ を示した。図1において、Fe_{77.7}、Ti_{1.7}、B_{1.6}の組成の試料は $\Delta T_x = 63 K$ 、Fe_{76.6}、Ti_{1.7}、B_{1.7}の組成の試料は $\Delta T_x = 60 K$ 、Fe_{79.0}、Ti_{1.6}、B_{1.4}の組成の試料は $\Delta T_x = 58 K$ 、Fe_{74.4}、Ti_{1.0}、B_{1.6}の組成の試料は $\Delta T_x = 54 K$ 、Fe_{78.0}、Ti_{1.4}、B_{1.6}の組成の試料は $\Delta T_x = 49 K$ 、Fe_{77.2}、Ti_{1.7}、B_{1.1}の組成の試料は $\Delta T_x = 34 K$ 、Fe_{75.3}、Ti_{1.1}、B_{1.6}の組成の試料は $\Delta T_x = 32 K$ 、Fe_{74.3}、Ti_{1.9}、B_{2.0}の組成の試料は $\Delta T_x = 39 K$ を示した。なお、 ΔT_x において63Kの最大値を示した試料の比抵抗を測定したところ、 $1.9 \times 10^{-8} \cdot \Omega \cdot m$ の値を示し、 T_g/T_m において0.58の値を示した試料の比抵抗は $2.0 \times 10^{-8} \cdot \Omega \cdot m$ を示した。

【0026】図3はそれぞれの組成において飽和磁化を測定した結果を示すが、図3において、Fe_{77.7}、Ti_{1.7}、B_{1.6}の組成の試料は飽和磁化から得られる値として飽和磁束密度 $B_s = 0.90 T$ を示した。同様に、F

$\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ の組成の試料は飽和磁束密度 $B_s = 0.76 \text{ T}$ を示し、 $\text{Fe}_{7.0}\text{Ti}_{2.0}\text{B}_{1.0}$ の組成の試料は飽和磁束密度 $B_s = 0.90 \text{ T}$ を示し、 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.0}\text{B}_{1.5}$ の組成の試料は飽和磁束密度 $B_s = 0.70 \text{ T}$ を示し、 $\text{Fe}_{7.0}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.5}$ の組成の試料は飽和磁束密度 $B_s = 0.91 \text{ T}$ を示し、 $\text{Fe}_{7.2}\text{Ti}_{1.8}\text{B}_{1.0}$ の組成の試料は飽和磁束密度 $B_s = 1.02 \text{ T}$ を示し、 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ の組成の試料は飽和磁束密度 $B_s = 1.13 \text{ T}$ を示した。また、 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{2.0}$ の組成の試料は飽和磁束密度 $B_s = 1.21 \text{ T}$ を示した。

【0027】図4は実効透磁率 (μ_e) の測定結果を示すが、 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ の組成の試料は実効透磁率 $\mu_e = 29000$ を示した。同様に、 $\text{Fe}_{7.0}\text{Ti}_{2.0}\text{B}_{1.0}$ の組成の試料は実効透磁率 $\mu_e = 26000$ を示し、 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.0}\text{B}_{1.5}$ の組成の試料は実効透磁率 $\mu_e = 24000$ を示し、 $\text{Fe}_{7.0}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.5}$ の組成の試料は実効透磁率 $\mu_e = 15000$ を示し、 $\text{Fe}_{7.2}\text{Ti}_{1.8}\text{B}_{1.0}$ の組成の試料は実効透磁率 $\mu_e = 13000$ を示し、 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{2.0}$ の組成の試料は実効透磁率 $\mu_e = 15000$ を示した。

【0028】更に、本発明組成系の軟磁性金属ガラス合金のビッカース硬度を測定したところ、 $1300 \sim 1500 \text{ Hv}$ を示すことが判明した。このことから、本発明組成系の軟磁性金属ガラス合金を磁気ヘッドのコア材として用いた場合、耐摩耗性が良好な磁気ヘッドを提供することが期待できる。また、元素MをTiとすることにより、比較的安易に製造することができる。

【0029】

【発明の効果】以上説明したように本発明は、Feを主成分とし、Zr、Nb、Ta、Hf、Mo、Ti、Vのうちの1種又は2種以上の元素とBを含み、過冷却液体

の温度間隔 ΔT_x を 20 K 以上にした3元系を主体とする金属ガラス合金であるので室温で強磁性を示すアモルファスの軟磁性金属ガラス合金を提供できる。また、高い透磁率を示し、磁化の値も優れたアモルファスの軟磁性金属ガラス合金を提供できる。

【0030】また、前記組成系において元素Mの添加量を $5 \sim 10$ 原子%、Bの添加量を $12 \sim 18$ 原子%の範囲とするならば、室温で強磁性を示し、優れた実効透磁率と磁化を示し、 ΔT_x において 40 K を確実に超えるアモルファスの軟磁性金属ガラス合金を得ることができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ なる範囲の各種組成の合金の ΔT_x を示す三角組成図である。

【図2】 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ なる範囲の各種組成の合金の保磁力を示す三角組成図である。

【図3】 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ なる範囲の各種組成の合金の磁化を示す三角組成図である。

【図4】 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ なる範囲の各種組成の合金の実効透磁率を示す三角組成図である。

【図5】 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ なる範囲の各種組成の合金のキュリー温度を示す三角組成図である。

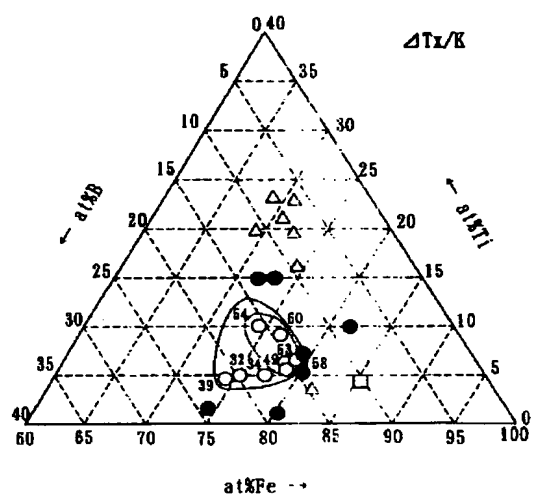
【図6】 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ なる範囲の各種組成の合金の融点を示す三角組成図である。

【図7】 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ なる範囲の各種組成の合金の結晶化開始温度を示す三角組成図である。

【図8】 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ なる範囲の各種組成の合金のガラス転移点を示す三角組成図である。

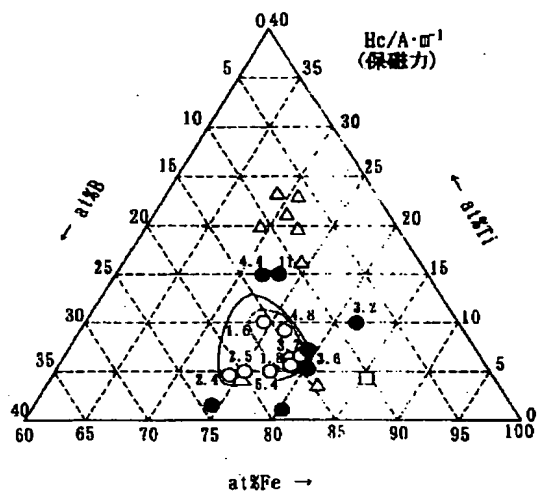
【図9】 $\text{Fe}_{7.5}\text{Ti}_{1.5}\text{B}_{1.0}$ なる範囲の各種組成の合金の（ガラス転移点／融点）の値を示す三角組成図である。

【図1】



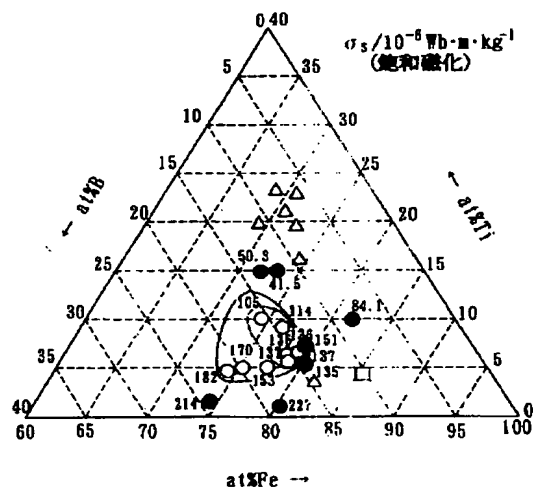
- 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶
- 結晶

【図2】



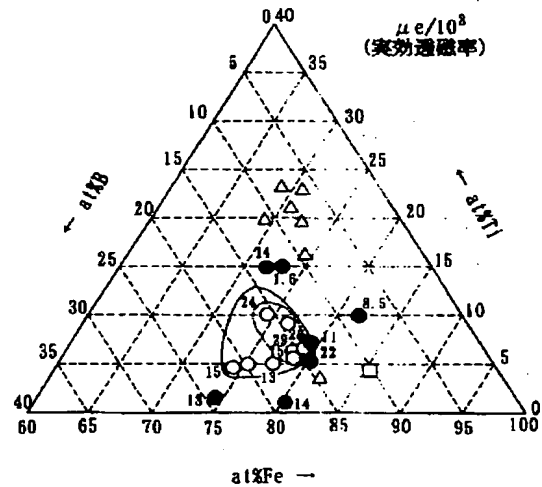
- 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶
- 結晶

【図3】



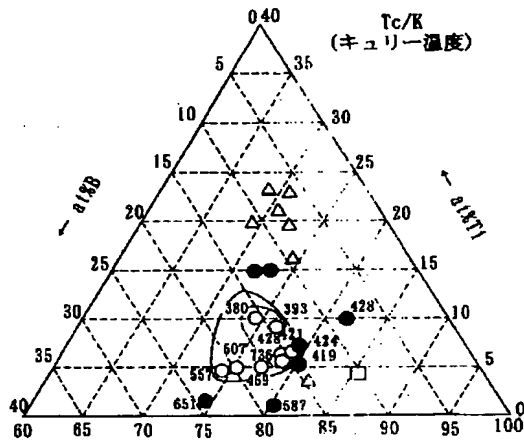
- 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶
- 結晶

【図4】

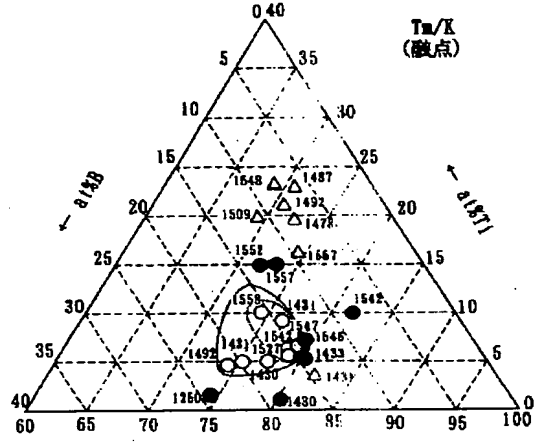


- 金属ガラス
- アモルファス
- △ アモルファス+結晶
- 結晶

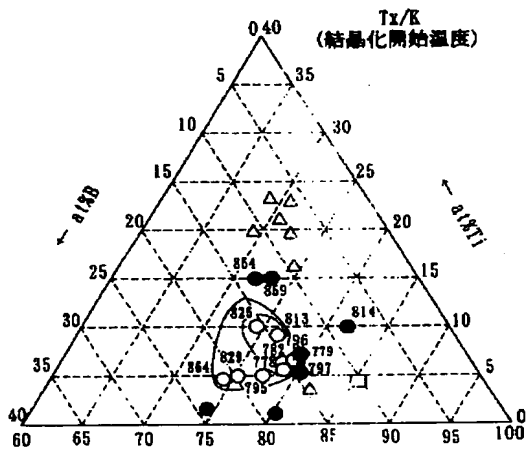
【図5】



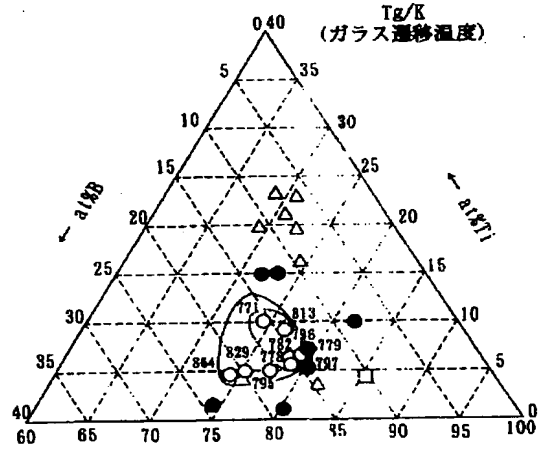
【図6】



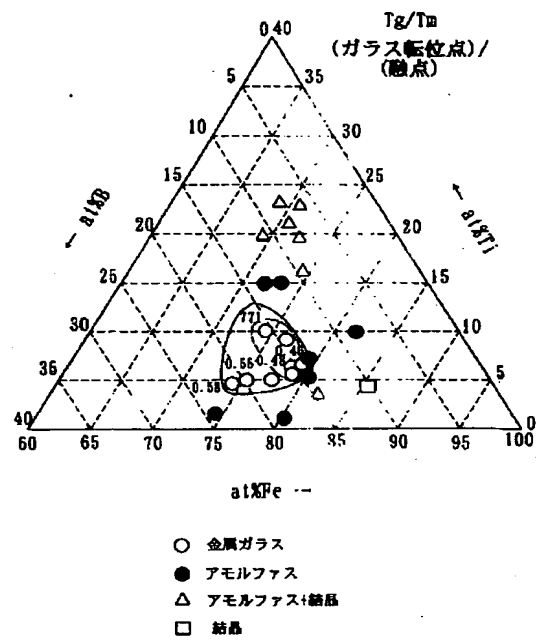
【図7】



【図8】



【図9】



フロントページの続き

(72)発明者 牧野 彰宏
東京都大田区雪谷大塚町1番7号 アルプ
ス電気株式会社内

Fターム(参考) 5E041 AA11 AA19 BD03 CA05 NN01
NN13 NN14 NN18

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☒ FADED TEXT OR DRAWING
- ☒ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☒ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☒ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.